

University of Groningen

Polymer-surfactant interactions

Kevelam, Jan

IMPORTANT NOTE: You are advised to consult the publisher's version (publisher's PDF) if you wish to cite from it. Please check the document version below.

Document Version

Publisher's PDF, also known as Version of record

Publication date:

1998

[Link to publication in University of Groningen/UMCG research database](#)

Citation for published version (APA):

Kevelam, J. (1998). *Polymer-surfactant interactions: Aqueous chemistry of laundry detergents*. [Thesis fully internal (DIV), University of Groningen]. [S.n.].

Copyright

Other than for strictly personal use, it is not permitted to download or to forward/distribute the text or part of it without the consent of the author(s) and/or copyright holder(s), unless the work is under an open content license (like Creative Commons).

The publication may also be distributed here under the terms of Article 25fa of the Dutch Copyright Act, indicated by the "Taverne" license. More information can be found on the University of Groningen website: <https://www.rug.nl/library/open-access/self-archiving-pure/taverne-amendment>.

Take-down policy

If you believe that this document breaches copyright please contact us providing details, and we will remove access to the work immediately and investigate your claim.

Downloaded from the University of Groningen/UMCG research database (Pure): <http://www.rug.nl/research/portal>. For technical reasons the number of authors shown on this cover page is limited to 10 maximum.

STELLINGEN

1. Het wekt verbazing dat gerenommeerde auteurs zich bij de omschrijving van hydrofobe hydratatie heden ten dage nog bedienen van de slecht gedefinieerde en zelfs onjuiste term 'structured water'.
Wenk, M.R.; Seelig, J. *Biophys. J.* **1997**, 73, 2565.
2. Het voorbeeld van Wenk *et al.*, om bij de berekening van Gibbsenergieën uit niet-dimensieloze bindingsconstanten de cratische bijdrage van oplosmiddel en opgeloste stoffen in te calculeren, verdient algemene navolging.
Wenk, M.R.; Alt, T.; Seelig, A.; Seelig, J. *Biophys. J.* **1997**, 72, 1719.
3. Het valt betreuren dat in onze maatschappij weinig sociaal-economische verantwoordelijkheid wordt genomen inzake de gevolgen voor de bejaarde medemens van de op louter financieel gewin gebaseerde individualiseringstendens.
4. De grote aandacht voor het verwerken en toepassen van kennis in het voortgezet en universitair onderwijs gaat voorbij aan het primaire belang van de kennisverwerving zelf.
5. In hun verklaring van de door toevoeging van hydrofoob gemodificeerde polymeren geïnduceerde afname van de gemiddelde vesiclegrootte slaan Winnik en Polozova geen acht op de invloed van laterale repulsie in geadsorbeerde polymeerlagen op de kromtestraal van vesicles.
Polozova, A.; Winnik, F.M. *Biochim. Biophys. Acta* **1997**, 1326, 213.
6. Sarrazin-Cartalas *et al.* gaan er ten onrechte vanuit dat de door Mitchell en medewerkers aangetoonde vorming van een lamellaire fase in waterige oplossingen van tetraethyleenglycol-mono-n-dodecylether bij temperaturen hoger dan 20 °C de aanwezigheid van vesicles impliceert.
Sarrazin-Cartalas, A.; Iliopoulos, I.; Audebert, R.; Olsson, U. *Langmuir* **1994**, 10, 1421.
Mitchell, D.J.; Tiddy, G.J.T.; Waring, L.; Bostock, T.; McDonald, M.P. *J. Chem Soc., Faraday Trans. I* **1983**, 79, 975.
7. Het feit dat Nederlandse schrijvers als Maarten 't Hart en Jan Wolkers zich in hun boeken afzetten tegen hun religieuze achtergrond zegt meer over hun opvoeding dan over de religie waarmee zij zijn opgegroeid.

8. De door Morse en Milner voorgestelde bepaling van een (concentratieafhankelijke) deeltjesgrootteverdeling van spontaan gevormde unilamellaire vesicles is een relatief eenvoudig uit te voeren experiment. Hieruit kunnen waardevolle inzichten worden verkregen met betrekking tot de drijvende kracht achter de spontane vorming van gesloten bilagen.
Morse, D.C.; Milner, S.T. *Phys. Rev. E* **1995**, 52, 5918.
9. De spontane vorming van vesicles in verdund waterige oplossingen van micelvormende surfactanten bij toevoeging van n-alkanolen kan niet alleen worden verklaard uit een toename van de pakkingsparameter. Daarnaast dient de asymmetrische verdeling van de moleculen over de binnen- en buitenkant van de vesicles worden beschouwd, zoals beargumenteerd door Safran *et al.*
Oda, R.; Bourdieu, L.; Schmutz, M. *J. Phys. Chem. B* **1997**, 101, 5913.
Safran, S.A.; Pincus, P.; Andelman, D. *Science* **1990**, 248, 354.

Groningen, 31 juli 1998

Jan Kevelam